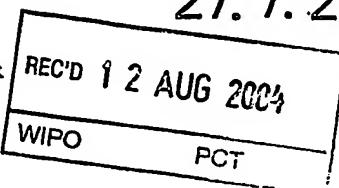


JP04/11006 27.7.2004

JP04/11006

日本国特許庁  
JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日  
Date of Application: 2003年 7月28日

出願番号  
Application Number: 特願2003-280757

[ST. 10/C]: [JP2003-280757]

出願人  
Applicant(s): 帝人株式会社

BEST AVAILABLE COPY

PRIORITY DOCUMENT  
SUBMITTED OR TRANSMITTED IN  
COMPLIANCE WITH  
RULE 17.1(a) OR (b)

2004年 7月20日

小川

洋

特許庁長官  
Commissioner,  
Japan Patent Office

【書類名】 特許願  
【整理番号】 P37049  
【提出日】 平成15年 7月28日  
【あて先】 特許庁長官殿  
【国際特許分類】 C08B 37/08  
A61L 27/00  
A61L 31/00

【発明者】  
【住所又は居所】 東京都日野市旭が丘4丁目3番2号 帝人株式会社 東京研究センター内  
【氏名】 北薗 英一

【発明者】  
【住所又は居所】 東京都日野市旭が丘4丁目3番2号 帝人株式会社 東京研究センター内  
【氏名】 兼子 博章

【特許出願人】  
【識別番号】 000003001  
【氏名又は名称】 帝人株式会社

【代理人】  
【識別番号】 100099678  
【弁理士】  
【氏名又は名称】 三原 秀子

【手数料の表示】  
【予納台帳番号】 206048  
【納付金額】 21,000円

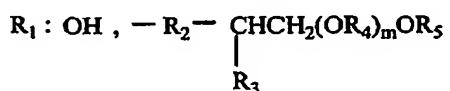
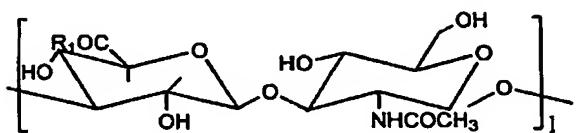
【提出物件の目録】  
【物件名】 特許請求の範囲 1  
【物件名】 明細書 1  
【物件名】 図面 1  
【物件名】 要約書 1  
【包括委任状番号】 0203001

【書類名】特許請求の範囲

【請求項 1】

下記一般式（1）で表されるヒアルロン酸及びポリアルキレンオキシド誘導体からなる化合物であって、

【化 1】



. . . . . (1)

( $R_2$  は  $NH$ ,  $O$ 、 $R_3$  は  $H$ ,  $CH_3$ 、 $R_4$  は  $C_2H_4$ ,  $CH_2CH(C_2H_5)$ 、 $R_5$  は  $H$ ,  $CH_3$ ,  $C_2H_5$ ,  $C_4H_9$  のいずれかである。また  $1$  は  $300 \sim 30,000$ 、 $m$  は  $3 \sim 140$  までの整数である。)

ヒアルロン酸のカルボキシル基 100 当量に対し、 $R_1$  の内のポリアルキレンオキシド誘導体残基を 5 ~ 100 当量含有する化合物。

【請求項 2】

請求項 1 記載の化合物からなるハイドロゲル。

【書類名】明細書

【発明の名称】温度応答性ハイドロゲル

【技術分野】

【0001】

本発明は、ヒアルロン酸及びポリアルキレンオキシド誘導体からなる化合物に関する。更に詳しくは、ヒアルロン酸及びポリアルキレンオキシド誘導体からなる温度応答性ハイドロゲルに関する。

【背景技術】

【0002】

近年、大きく損傷したりまたは失われた生体組織と臓器の治療法の1つとして、細胞の分化、増殖能を利用し元の生体組織及び臓器に再構築する技術である再生医療の研究が活発になってきている。軟骨再生もそのひとつであり、下記の様に積極的な検討が行われている。

- (1) コラーゲンを用いた基材を足場とした軟骨再生（非特許文献1）
- (2) 不溶性ベンジルエステル化ヒアルロン酸を用いた細胞培養基材（特許文献1、非特許文献2、非特許文献3、非特許文献4）
- (3) 架橋ヒアルロン酸体を用いた軟骨細胞培養基材（非特許文献5）
- (4) ポリ乳酸、ポリグリコール酸を用いた組織再生基材（特許文献2）

【0003】

しかし前述の例は、細胞採取する際及び体内にインプラントする際に2度の切開手術が必要であり患者の負担が非常に大きい。この課題を解決するために、今後内視鏡手術が増えると考えられ、内視鏡手術に適した人工材料の開発が非常に重要となってくる。求められる人工材料の特性として、1) 形状を自在にコントロールできる（患部に直接注入できる）、2) 細胞、成長因子を容易に埋包できるなどが考えられ、温度応答性ハイドロゲルはこの条件に非常に適した材料であるので、再生医療において用いた場合はメリットが大きいと考えられる。

【0004】

温度応答性ハイドロゲルとは、水環境下において、ある温度以下では水和し、ある温度以上では脱水和することにより体積変化を引き起こすLower Critical Solution Temperature (LCST) タイプと、逆にある温度以上で水和することにより体積変化を引き起こすUpper Critical Solution Temperature (UCST) タイプに分類することが出来る。これら2つのタイプのうちでは、応答の速さ等の面に優れるLCSTの性質を有するタイプのハイドロゲルの方がドラッグデリバリーシステムにおいて、好ましく使用されている。LCSTの性質を有するタイプのハイドロゲルは、例えば、ある温度以下では高分子と水との相互作用が優先するために水溶液中に均一に溶解しているが、ある温度以上になると水和よりも高分子の凝集の方が優勢になるために脱水和して、水溶液が白濁、ついには沈殿するポリマーである。即ち水-高分子系においてLCSTの性質を有するポリマーを主成分とし、該ポリマーを何らかの方法で3次元架橋することによって温度応答性ハイドロゲルを得ることが出来る。

【0005】

水-高分子系においてLCSTの性質を有するポリマーとしては、ポリ（N-イソプロピルアクリルアミド）等のN-置換（メタ）アクリルアミド誘導体、ポリ（N-アクリロイルピロリジン）、ポリ（N-アクリロイルピペリジン）等の含窒素環状ポリマー、ポリ（N-アクリロイル-L-プロリン）等のビニル基含有アミノ酸とそのエステル類、ポリ（ビニルメチルエーテル）、ポリ（エチレングリコール）/ポリ（プロピレングリコール）、ポリ乳酸-ポリグリコール酸-ポリエチレンオキシド共重合体が知られている。これらのポリマーの中で、転移がシャープであり、相転移温度が生体系への応用に適するシャープポリ（N-イソプロピルアクリルアミド）共重合体が代表的であり、共重合成分による相転移温度の制御、相転移温度の改善、相転移メカニズムの解明の各観点から盛んに研

究が展開されている。

【0006】

しかし、現状においては生体内にインプラント可能な生体吸収性を示す温度応答性ハイドロゲルは殆ど無く、既存のものとしてポリ（エチレングリコール）／ポリ（プロピレングリコール）（非特許文献6）、ポリ乳酸一ポリグリコール酸一ポリエチレンオキシド共重合体（非特許文献7）しかない。しかしこれらポリマーは合成高分子であるため、生体マトリックス材料と比較すると生体親和性が低い等の問題が考えられる。そこで、生体マトリックス材料に温度応答性を付与できれば、生体吸収性及び生体親和性に優れた理想的な温度応答性ハイドロゲルが得られると予想される。

【0007】

生体マトリックス材料に温度応答性を付与する試みとして、キトサン（特許文献3）、ヒアルロン酸（特許文献4）の例が挙げられるが、相転移温度が高く生体内での利用が困難であると考えられるものや、追試において相転移現象を確認できない等問題がある。

【特許文献1】米国特許第5939323号明細書

【特許文献2】特表平10-513386号公報

【特許文献3】国際公開 WO01/36000号明細書

【特許文献4】国際公開 WO99/24070号明細書

【非特許文献1】Biomaterials.17, 155-162 (1996)

【非特許文献2】J.Biomed.Mater.Res.42:2, 172-81 (1998)

【非特許文献3】J.Biomed.Mater.Res.46:3, 337-346 (1999)

【非特許文献4】J.Ortho.Res.18:5. 773-380 (2000)

【非特許文献5】J.Ortho.Res.17, 205-213 (1999)

【非特許文献6】TISSUE ENGINEERING Vol 8, No 4, 709 (2002)

【非特許文献7】Journal of Controlled Release., 72, 203 (2001)

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0008】

本発明の主な目的は、生体吸収性及び生体親和性に優れた温度応答性ハイドロゲルを提供することにある。更に詳しくは、多様な応答温度領域に対応できる温度応答性ハイドロゲルを提供する。

【課題を解決するための手段】

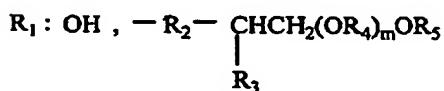
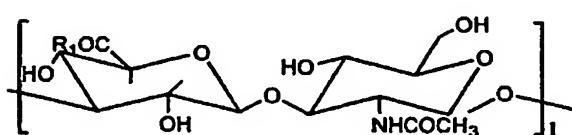
【0009】

本発明は以下の通りである。

1. 下記一般式で表されるヒアルロン酸及びポリアルキレンオキシド誘導体からなる化合物であって、

【0010】

【化1】



. . . . (1)

( $R_2$ はN H, O、 $R_3$ はH, C H<sub>3</sub>、 $R_4$ はC<sub>2</sub>H<sub>4</sub>, C H<sub>2</sub> C H (C H<sub>3</sub>)、 $R_5$ はH, C H<sub>3</sub>, C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>、のいずれかである。また1は300~30, 000, mは3~140までの整数である。)

ヒアルロン酸のカルボキシル基100当量に対しポリアルキレンオキシド誘導体残基の含有量が5~100当量であるハイドロゲル。

【発明の効果】

【0011】

本発明は、ヒアルロン酸及びポリアルキレンオキシド誘導体からなる、生体吸収性及び生体親和性に優れた温度応答性ハイドロゲルを提供できる。この温度応答性ハイドロゲルは、内視鏡手術をターゲットとした再生医療における人工材料として有用である。

【発明を実施するための最良の形態】

【0012】

以下、本発明について詳述する。なお、これらの実施例等および説明は本発明を例示するものであり、本発明の範囲を制限するものではない。本発明の趣旨に合致する限り他の実施の形態も本発明の範囲に属し得ることは言うまでもない。

【0013】

本発明で使用されているヒアルロン酸は、動物組織から抽出したもの、または発酵法で製造したものどちらでも使用できる。発酵法で使用する菌株はストレプトコッカス属のヒアルロン酸生産能を有する微生物であり、ストレプトコッカス・エクイ FM-100 (特開昭63-123392号公報)、ストレプトコッカス・エクイ FM-300 (特開平2-234689号公報) が挙げられる。これらの変異株を用いて培養、精製されたものを用いる。またヒアルロン酸の分子量は、約  $1 \times 10^5$ ~ $1 \times 10^7$  ダルトンのものが好ましい。なお本発明でいうヒアルロン酸は、そのアルカリ金属塩、例えば、ナトリウム、カリウム、リチウムの塩をも包含する。

【0014】

本発明で使用されているポリアルキレンオキシドは、1) ポリプロピレングリコール、あるいは2) ポリ(プロピレングリコール) およびポリ(エチレングリコール) の混合物が好ましい。ヒアルロン酸にアミド結合により導入する場合には、1-アミノポリプロピレングリコールメトキシド、1-アミノポリプロピレングリコールエトキシド、1-アミノポリプロピレングリコールプロポキシド、1-アミノポリプロピレングリコールブトキシド、1-アミノポリ(プロピレングリコール) / ポリ(エチレングリコール) メトキシド、1-アミノポリ(プロピレングリコール) / ポリ(エチレングリコール) エトキシド、1-アミノポリ(プロピレングリコール) / ポリ(エチレングリコール) プロポキシド、1-アミノポリ(プロピレングリコール) / ポリ(エチレングリコール) ブトキシドなど末端にアミノ基を有する化合物が挙げられる。また、ヒアルロン酸にエステル結合により導入する場合には、1-クロロポリプロピレングリコールメトキシド、1-クロロポリプロピレングリコールエトキシド、1-クロロポリプロピレングリコールプロポキシド、1-クロロポリプロピレングリコールブトキシド、1-クロロポリ(ポピレングリコール) / ポリ(エチレングリコール) メトキシド、1-クロロポリ(ポピレングリコール) / ポリ(エチレングリコール) エトキシド、1-クロロポリ(ポピレングリコール) / ポリ(エチレングリコール) ブロポキシド、1-クロロポリ(ポピレングリコール) / ポリ(エチレングリコール) ブトキシド、1-プロモポリプロピレングリコールメトキシド、1-プロモポリプロピレングリコールエトキシド、1-プロモポリプロピレングリコールブロポキシド、1-プロモポリプロピレングリコールブトキシド、1-プロモポリ(プロピレングリコール) / ポリ(エチレングリコール) メトキシド、1-プロモポリ(プロピレングリコール) / ポリ(エチレングリコール) エトキシド、1-プロモポリ(プロピレングリコール) / ポリ(エチレングリコール) ブロポキシド、1-プロモポリ(プロピレングリコール) / ポリ(エチレングリコール) ブトキシド、1-ヨードポリプロピレングリコールメトキシド、1-ヨードポリプロピレングリコールエトキシド、1-ヨードポリプロ

ロピレングリコールプロポキシド、1-ヨードポリプロピレングリコールブトキシド、1-ヨードポリ(プロピレングリコール)／ポリ(エチレングリコール)メトキシド、1-ヨードポリ(プロピレングリコール)／ポリ(エチレングリコール)エトキシド、1-ヨードポリ(プロピレングリコール)／ポリ(エチレングリコール)プロポキシド、1-ヨードポリ(プロピレングリコール)／ポリ(エチレングリコール)ブトキシドなど末端にハロゲン基を有する化合物が挙げられる。

#### 【0015】

上記のポリアルキレンオキシド誘導体の分子量は、200～6,000のものが好ましい。200以下であるとヒアルロン酸との反応生成物が温度応答性を示さない。また、6,000以上であると沈殿物が生じハイドロゲルを形成しない。

#### 【0016】

ポリ(プロピレングリコール)およびポリ(エチレングリコール)の混合物を用いる場合は、ポリ(プロピレングリコール)／ポリ(エチレングリコール)モル比は10/1～1/10のものが好ましい。この範囲外であるとヒアルロン酸との反応生成物は温度応答性を示さない。

#### 【0017】

ポリアルキレンオキシド誘導体の含有量は、ヒアルロン酸のカルボキシル基100当量に対し5～100当量が好ましい。5当量以下であるとヒアルロン酸との反応生成物は温度応答性を示さない。

#### 【0018】

ヒアルロン酸とポリアルキレンオキシド誘導体の典型的な反応方法は、以下の2通りが挙げられる。

##### (I) アミド結合

ヒアルロン酸ナトリウムをテトラヒドロフラン／水混合溶媒に溶解し、1-アミノポリアルキレンオキシドを加える。0.1M HCl／0.1M NaOHを添加しpH 6.8に調整した後、1-Ethyl-3-[3-(dimethylamino)propyl]-carbodi-imide (EDC)、1-hydroxybenzotriazole (HOBT)を添加する。終夜攪拌後、透析により精製、凍結乾燥を行い、目的物を得る。

##### (II) エステル結合

ヒアルロン酸-テトラ-n-ブチルアンモニウム塩をN-メチルピロリドンに溶解し、1-ブロモポリアルキレンオキシドを加える。37℃で60時間攪拌した後、塩化ナトリウムを加え30分間放置する。その後アセトンで再沈殿を行い、目的物を得る。

#### 【実施例】

#### 【0019】

以下の実施例により、本発明の詳細をより具体的に説明する。しかし、本発明はこれら実施例に限定されるものではない。

#### 【0020】

本実施例に使用したヒアルロン酸ナトリウムはストレプトコッカス属由来の平均分子量が1,000,000のヒアルロン酸ナトリウムであり、これは $\text{I}=3,500$ に相当する。その他の試薬についてはテトラヒドロフラン、0.1M HCl、0.1M NaOH、1-Ethyl-3-[3-(dimethylamino)propyl]-carbodi-imide (EDC)、1-Hydroxybenzotriazole (HOBT)、テトラ-n-ブチルアンモニウムプロミド、ヨウ化プロピル、N-メチルピロリドンは和光純薬工業(株)製、ジェファーミン(登録商標)XTJ-507(ポリプロピレングリコールアミンであり $\text{m}=33$ に相当する分子量を有する。)はハンツマン・コーポレーション製を使用した。

#### 【0021】

##### 【実施例1】

ヒアルロン酸ナトリウム 100mgをテトラヒドロフラン／水=3/2(v/v) 4

0mlに溶解した。この溶液に、ジェファーミン（登録商標）XTJ-507 120mg (0.00006mol)（ヒアルロン酸のカルボキシル基100当量に対し10当量）を加え、更に0.1M HCl/0.1M NaOHを添加し、pH 6.8に調整した。1-Ethyl-3-[3-(dimethylamino)propyl]-carbodiimide (EDC) 12mg (0.00006mol)、1-hydroxybenzotriazole (HOBT) 10mg (0.000066mol)をテトラヒドロフラン/水=3/2 10mlに溶解し、反応系に添加し、終夜攪拌を行った。攪拌後、透析精製を行い、凍結乾燥し目的の化合物を得た。確認は<sup>1</sup>H NMR（日本電子 JNM-alpha 400）により行い、目的物の生成を確認した。

#### 【0022】

凍結乾燥品30mgをイオン交換水970mgに溶解し、濃度3wt%のハイドロゲルを調整した。このハイドロゲルの相転移挙動を調べるために、Rheometer RF III (TA Instrument)を使用し、10~50℃の温度領域で複素弾性率、粘度の測定を行った。その結果を図1に示す (G: 複素弾性率、Eta: 粘度を表す)。30℃より、複素弾性率、粘度の上昇が確認され50℃で飽和に達した（すなわちゾルからゲルへの転移を表す）。つまり、30~50℃で温度相転移が起こったことが明らかとなった。

#### 【0023】

##### 【実施例2】

ジェファーミン（登録商標）XTJ-507 600mg (0.0003mol)（ヒアルロン酸のカルボキシル基100当量に対し50当量）、1-Ethyl-3-[3-(dimethylamino)propyl]-carbodiimide (EDC) 60mg (0.00033mol)、1-hydroxybenzotriazole (HOBT) 50mg (0.00033mol)、濃度1wt%とした以外は、実施例1と同様。結果を図2に示す。

#### 【0024】

##### 【実施例3】

ジェファーミン（登録商標）XTJ-507 1200mg (0.0006mol)（ヒアルロン酸のカルボキシル基100当量に対し100当量）、1-Ethyl-3-[3-(dimethylamino)propyl]-carbodiimide (EDC) 120mg (0.00066mol)、1-hydroxybenzotriazole (HOBT) 100mg (0.00066mol)、濃度0.5wt%とした以外は、実施例1と同様、結果を図3に示す。

#### 【0025】

相転移の温度制御については、実施例1~3に対応する図1~3の曲線が立ち上がる温度、つまり相転移開始温度を比較するとヒアルロン酸に含有されるポリプロピレンオキシドアミンの量が多いほど、低温側にシフトしていることが分かる。つまりポリプロピレンオキシドの量をコントロールすることで、所望の相転移温度を有するヒアルロン酸ハイドロゲルを調製することが可能となる。

#### 【0026】

その他、使用するポリプロピレンオキシドの分子量、ヒアルロン酸の分子量によっても相転移温度は変えられるものと考えられる。

#### 【0027】

再生医療領域においては、このようなハイドロゲルをInjectable gelとして内視鏡手術に応用するという期待がある。Injectable gelは、体温より低温の領域では液状で細胞や液性因子を簡単に混入でき、体内に注入すると体温によりゲルになることで取扱い性にすぐれた Scaffoldとして期待されている。そのため体温付近で相転移を起こすゲルでないとInjectable gelとしては使用できない。

#### 【0028】

然しながら、本発明のハイドロゲルは、体温に近い温度で相転移を起こすので *Injectable gel* として使用可能である。

【0029】

【比較例1】

ヒアルロン酸ナトリウム 10 mg を、水 1 ml に溶解し、実施例 1 と同様に相転移挙動の観察を行った。結果を図 4 に示す。

【0030】

【比較例2】

国際公開第 99/24070 号明細書を参考に追試実験を行った。詳細は以下の通りである。

【0031】

カラム ( $\Phi 1.2 \times 20 \text{ cm}$ ) にイオン交換樹脂 (DOWEX (登録商標) 50WX 8; Total exchange capacity 1.9 eq/1) を充填し、テトラ-n-ブチルアンモニウムプロミド水溶液 (48 g/100 ml) を流し置換した。置換後、pH が中性になるまでイオン交換水を流し、次にヒアルロン酸ナトリウム水溶液 (2 g/1000 ml) をカラムに通した後凍結乾燥を行い、ヒアルロン酸テトラ-n-ブチルアンモニウム塩を得た。

【0032】

得られたヒアルロン酸テトラ-n-ブチルアンモニウム塩 1 g を N-メチルピロリドン 50 ml に溶解し、室温でヨウ化プロピルを 0.20 g (0.0012 mol) をゆっくりと滴下し、37°C で 60 時間攪拌した。攪拌後、塩化ナトリウム 1 g を加え 30 分間放置した後、250 ml のアセトンを加え沈殿物を得た。得られた沈殿物は、アセトン/水 = 80/20 (ml/ml) 200 ml で洗浄を行い、真空乾燥し目的物を得た。(このとき、硝酸銀を加え、塩化物イオンが除かれていることを確認する)。確認は <sup>1</sup>H NMR (日本電子 JNM-alpha 400) により行い、目的物の生成 (エステル化度 50%) を確認した。相転移挙動については、濃度 15 wt % の条件で実施例 1 と同様の観察を行った。結果を図 5 に示す。

【0033】

比較例 2 のハイドロゲルは濃度 15 wt % で相転移を起こすが、本願発明のハイドロゲルは、実施例 1 ~ 3 の結果から判るように 3 % という低濃度でも相転移を起こすハイドロゲルを調製することが可能である。このことは勿論コスト上のメリットもあるが、たとえ生体吸収性の材料であるとはいえ生体にとっては異物であることは否定できないので、できるだけ少ない使用量で同様の効果を得ることが望ましいことからも本願発明のハイドロゲルが好ましいことが判る。

【産業上の利用可能性】

【0034】

この温度応答性ハイドロゲルは、内視鏡手術をターゲットとした再生医療における人工材料として有用である。

【図面の簡単な説明】

【0035】

【図 1】ジェファーミン (登録商標) X TJ-507 をヒアルロン酸のカルボキシル基 100 当量に対しヒアルロン 10 当量導入した化合物の相転移挙動図。

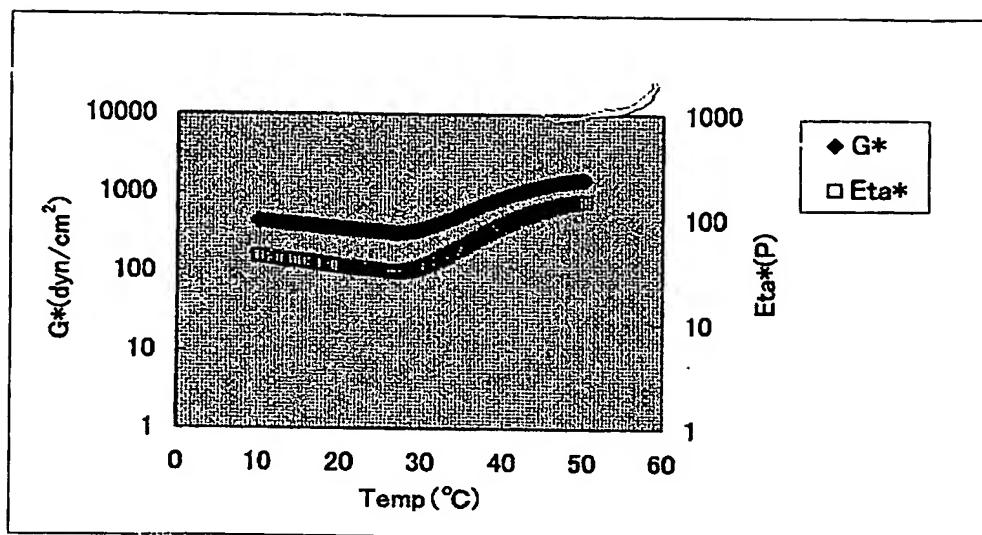
【図 2】ジェファーミン (登録商標) X TJ-507 をヒアルロン酸のカルボキシル基 100 当量に対しヒアルロン 50 当量導入した化合物の相転移挙動図。

【図 3】ジェファーミン (登録商標) X TJ-507 をヒアルロン酸のカルボキシル基 100 当量に対しヒアルロン 100 当量導入した化合物の相転移挙動図。

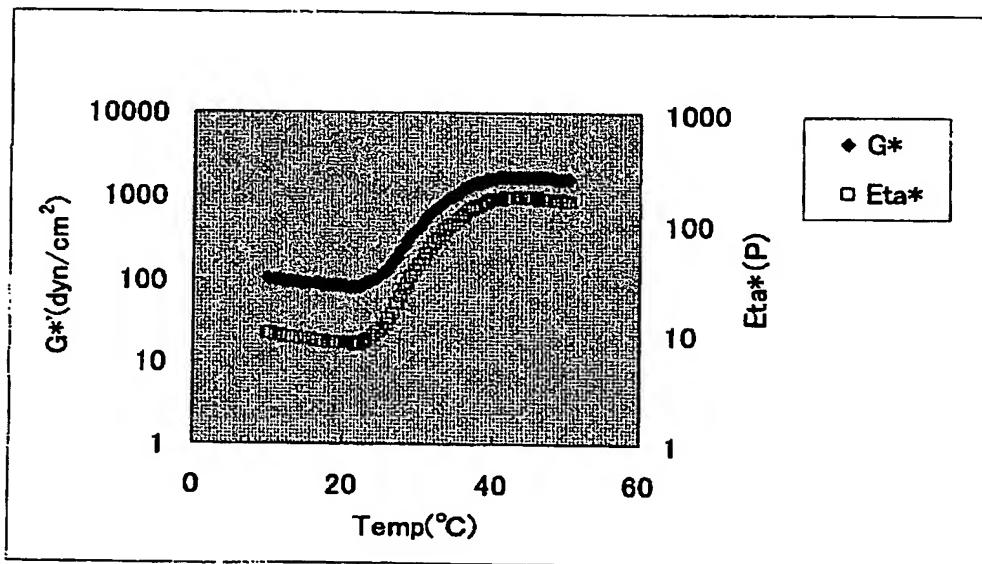
【図 4】ヒアルロン酸ナトリウムの相転移挙動図。

【図 5】ヒアルロン酸プロピルエステルの相転移挙動図。

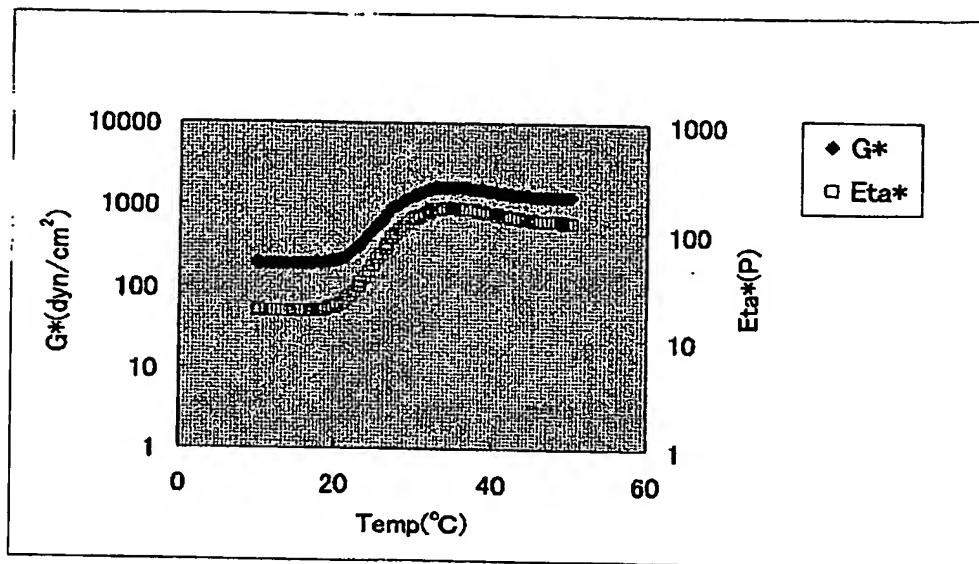
【書類名】図面  
【図1】



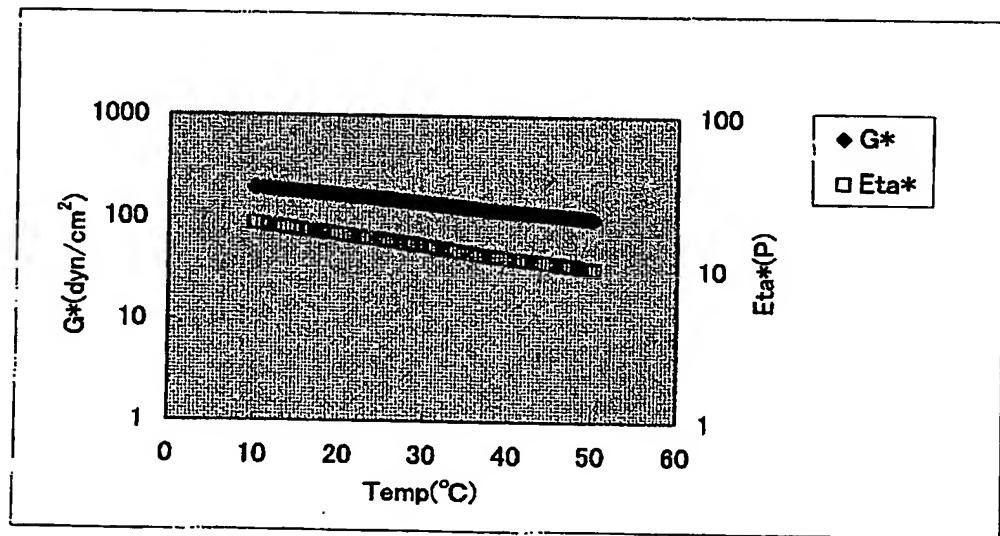
【図2】



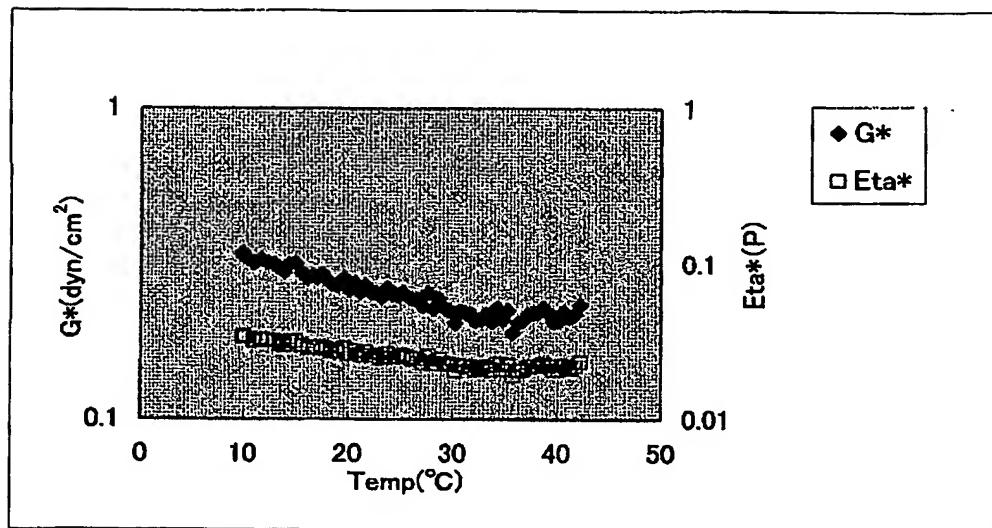
【図3】



【図4】



【図5】



【書類名】要約書

【要約】

【課題】生体吸収性及び生体親和性に優れた温度応答性ハイドロゲルを提供する。

【解決手段】300～30000の繰り返し単位を有するヒアルロン酸と特定構造および特定の分子量を有するポリアルキレンオキシド誘導体からなる化合物であって、ヒアルロン酸のカルボキシル基100当量に対してポリアルキレンオキシド誘導体の含有量が5～100当量である化合物及び該化合物からなるハイドロゲル。

【選択図】図1

特願 2003-280757

出願人履歴情報

識別番号 [000003001]

1. 変更年月日 1990年 8月28日

[変更理由] 新規登録

住所 大阪府大阪市中央区南本町1丁目6番7号  
氏名 帝人株式会社